⑩日本国特許庁(JP)

① 特許出願公開

⑫ 公 開 特 許 公 報 (A)

昭60-119081

⑤Int Cl.⁴

識別記号

庁内整理番号

43公開 昭和60年(1985)6月26日

H 01 M 8/06

S-7623-5H

審査請求 未請求 発明の数 1 (全4頁)

◎発明の名称 自由電解液形燃料電池

②特 願 昭58-225781

❷出 願 昭58(1983)11月30日

四発 明 者 小 関

.....

横須賀市長坂2丁目2番1号

横須賀市長坂2丁目2番1号 株式会社富士電機総合研究

所内

個発明者 渡辺

俊 二

和雄

横須賀市長坂2丁目2番1号 株式会社富士電機総合研究

所内

创出 願 人

株式会社富士電機総合

研究所

邳代 理 人 弁理士 山口 厳

明細音

1. 発明の名称 自由電解液形燃料電池

2. 特許請求の難期

- 1)水素、酸素を反応ガスとして用い、アルカリ 水溶液電解質を循環させて発電を行う自由電解液 形燃料電池において、発電セルの生成水を反応ガス循環系内で凝縮分離し、電解液循環系へ変して 電解液の濃度調整を行う生成水反しラインの途中 に、生成水へ溶出した物質成分を取り除く除去手 段を設けたことを特徴とする自由電解液形燃料電池。
- 2)特許稍求の範囲第1項記載のものにおいて、除去手段として生成水中に溶出した物質成分の水中溶存イオンの除去手段および溶出物質の酸化物、水酸化物等の不水溶性固形粒子の除去手段を備えていることを特徴とする自由電解液形燃料電池。 3)特許請求の範囲第2項記載のものにおいて、水中溶存イオンの除去手段がイオン交換剝脂筒であることを特徴とする自由電解液形燃料電池。
- 4) 特許請求の範囲第2項記載のものにおいて、

不水溶性固形粒子の除去手段がフィルタであることを特徴とする自由電解液形燃料電池。

3. 発明の詳細な説明

【発明の属する技術分野】

この発明は水素、酸素 (空気) を反応ガスとして用い、アルカリ水溶液電解質を循環送流させて 発電を行う自由 麒解液形燃料電池に関する。

【従来技術とその問題点】

第1回において、1は発電セル本体で、その内 部には水素電極2、空気電極3を挟んで水素室4、 空気室5および電解液室6が両旋されている。さ らに電解液室 6 には電解液タンク7, 電解液送流 ポンプ8を含む電解液循環ライン3が配管されて おり、該ライン9を通じて電解液の循環。冷却を 行っている。一方、水栗ガス宝4、空気窒5には モれぞれ水素ライン10. 空気ライン11が接続され ており、コンデンサ12,13 を経て水素はエゼクタ ポンプ14. 空気はプロア15により系内で循環遺流 され、この過程で反応ガスをキャリアとして発電 セル本体1から取り出した蒸発水分をコンデンサ 12.13 で冷却して凝縮分離するようにしている。 なお16はコンデンサ12.13 に放す冷却水の給水回 路である。さらに前配コンデンサ12.13 内に生じ た概範生成水はドレンパイプを通じて生成水貯留 タンク17に貯留され、ここから生成水更しライン 18を通じて送水ボンブ19により先配した電解液タ ンク7へ関すように回路構成されている。なお20 は生成水貯留タンク17における余馴水のオーバー

れる。この観点から、前配問題の解決策として、 電解液循環系を構成して電解液に直接触れる部材 を郵素樹脂で作るか、あるいは金属部材の表面に 弗粜根暦のコーチィングを施すことによって金属 成分が電解液中に溶出するのを防止する方法が提 案されている。一方、上記方法を採用した実機を ストの結果からはそれなりの電池の特性劣化防止 効果のあることが認められたが、それでもなお衝 環電解液中に前配金属成分およびその他の物質成 分の存在することが明らかになった。この点につ いて考察したところ、その原因は第1図で述べた 反応ガス系から電解被循環系に更される生成水に あることが判明した。すなわち、反応ガス循環系 のコンデンサ12.13 から生成水関しライン18を経 由して電解液タンク7へ選流される生成水中には、 微量ながら前配と同様に構成材料の溶出によって 生じた食属イオン、金属の酸化物および水酸化物 のコロイド伏粒子、さらには空気中の炭酸ガスが 水中に溶解して生じた炭酸イオンや、配管に用い られるパッキン、〇リング、ゴム管等から水中に

・フロー管である。

上記の構成で、運転中に水分の無発により電解液量が減少して電解液タンク7の液位が低下すると、これをレベル計 21 が検出して送水ポンプ19 を始動させ、反応ガスから凝糖分離した生成水を電解液タンク7の液位が所定レベルに達するまで戻し、これにより電解液の濃度を一定に保つように濃度調整が行われる。

溶出して #S - . S - . F - . F S O . - . S O - .

【発明の目的】

この発明は上配した従来のシステムによる問題点を解決し、電解液への金属その他の物質成分の混入を防止して、燃料電池の高出力性能、最券命化が関れるようにした自由電解液型燃料電池を提供することを目的とする。

【発明の収点】

上記目的を達成するために、この発明は反応がスス循環系から分離抽出した生成水をイオン交換樹脂筒、フィルタ等のイオン、不水溶性の固形粒子除去手段を湿して浄化した後に電解液循環系へ更すようにすることにより、生成水に進じって金麗イオン、金属酸化物、金属水酸化物等が電解液中に混入するのを防止し、これにより発電セルの電極波器を防止して長寿命化を図るようにしたものである。

【発明の実施例】

第2回はこの発明の実施例を示すものであり、 第1回と同一符号は同一部材を示す。 第1回と異 なる点は、この発明により生成水戻しライン18の 途中にフィルタ22 およびイオン交換樹脂筒23 が介 装されており、コンデンサ12,13で反応ガスから 旋縮分離された生成水は、生成水貯留タンク17よ り生成水戻しライン18を通じて電解液タンク7へ 医す途中で前記のフィルタ22,イオン交換樹脂筒 23を選過する。これにより反応ガス循環系からこ

することが確かめられた。 さらに 燃料電池 (単セル) の 長時間連続放電による経時電圧変化を実測した 結果によれば、第3 図に示すように 電解液 シス 海環形の 構成部 が ス ス が で 生成 水 を そのまま 電解液 ス 入 戻す 運転方式による 特性線 (イ)、電解液 活 と 大 を 非 素 樹脂 コーティング した 上 で 性 様 水 を そのまま 電解液系へ 戻す 方式 による 特性線 (イ) に対して、この 発明の方式では 特性線 (イ)が 得られ、 前 記 特性線 (イ)。 (ロ)と 比 に な け い が 得られ、 前 記 特性線 (イ)。 (ロ)と 比 べ て 出 カ 特性 の 劣 化 が 少 な く 長 寿 命 運転 の 行えること が 実 証 された。

【発明の効果】

以上述べたようにこの発明によれば、反応ガス 循環系で凝結分離された生成水を系内溶出物質成分の除去手段を選じて浄化した後に電解液循環ラインへ戻すようにしたことにより、生成水と一緒に金属イオン、金属酸化物など、発電セルの電極を被塞する物質成分が電解液中に混入することが防止でき、これにより電極性能の劣化を抑えて機 こに到る間に系内から生成水中に溶出した金属をの他の物質成分のうち、水中に溶存する先述の金属イオン、炭酸イオン、および基イオンの形で水中に溶存しているゴム製品の硫黄成分の各種イオン等はイオン交換樹脂筒23で除去され、また医療・ 、変質水酸化物および金属酸化物はフィルタ22で除去され、これによって電解液タンク7へは電流されるまた。 被毒を与える有害物質を含まない浄水が週流されることになる。

また、上記のシステムと従来システムとを比較するために電池の長期運転後の電解液中の成分を観波を発展である。これに対した場合には、鉄成分が3.5 ppm、クロム成分は0.4 ppm、インケル成分は0.6 ppm、クロム成分は0.4 ppm、インケル成分は0.6 ppm、クロム成分が0.0 5 ppm 以下、クロム成分が0.0 5 ppm 以下、インケル成分が0.0 1 ppm 以下に低減

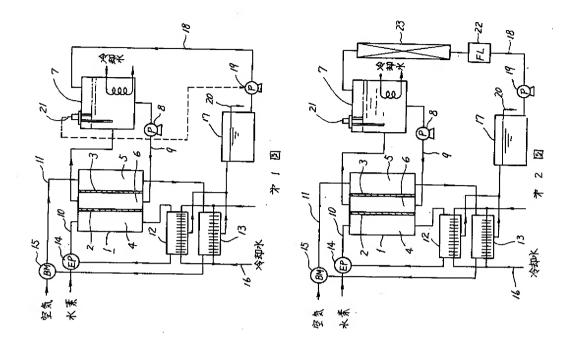
料電池の長寿命化を図ることができる。

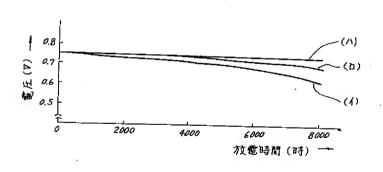
4. 図面の簡単な説明

第1図および第2図はそれぞれ従来およびこの発明の実施例による燃料電池の運転方式を示すシステムフロー図、第3図は本発明による燃料電池の放電特性を示す練図である。

1 ---- 発電セル本体、4 ---- 水素室、5 ---- 空気室、6 ---- 電解液タンク、9 ---- 電解液循環ライン、10 .11 ---- 反応ガスライン、12 .13 ---- 生成水の凝縮分離用コンデンサ、17 ---- 生成水貯留タンク、18 --- 生成水炭しライン、22 ---- フィルタ、23 ----- イン交換樹脂筍。

化理人并理士 山 口





才 3 国

PAT-NO: JP360119081A DOCUMENT- JP 60119081 A

IDENTIFIER:

TITLE: FREE ELECTROLYTE TYPE

FUEL CELL

PUBN-DATE: June 26, 1985

INVENTOR-INFORMATION:

NAME COUNTRY

KOSEKI, KAZUO

WATANABE, SHUNJI

ASSIGNEE-INFORMATION:

NAME COUNTRY

FUJI ELECTRIC CORP RES & DEV LTD N/A

APPL-NO: JP58225781

APPL-DATE: November 30, 1983

INT-CL (IPC): H01M008/06

US-CL-CURRENT: 429/26

ABSTRACT:

PURPOSE: To prevent mixing metal and others to electrolyte and increase performance and life of a fuel cell by purifying water condensed and separated in a reaction gas circulation line with a eluted substance remover and returning it to an electrolyte circulation

line.

CONSTITUTION: In a free electrolyte type fuel cell in which hydrogen and oxygen (air) are used as reaction gas and alkaline electrolyte solution is circulated for power generation, a filter 22 and an ion exchange resin cyliner 23 are arranged on the way of a produced water return line 18. Water condensed and separated from reaction gas condens 12 and 13 pass the filter 22 and ion exchange resin cylinder 23 when it returns to an electrolyte storage tank 7 from a produced water storage tank 17 through the water return line 18. Metal ions, carbonate ions, and varius ions from sulfur components of rubber products which are dissolved in water are removed with the ion exchange resin cylinder 23. Metal hydroxide which are suspended in water as fine colloidal particles are removed with the filter 22. Purified water containing no harmful products which poison an electrode is returned to the electrolyte storage tank 7.

COPYRIGHT: (C)1985, JPO& Japio